

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2000-344520
(43)Date of publication of application : 12.12.2000

P 200 24 011

(51)Int.Cl. C01G 23/00

(21)Application number : 11-158086
(22)Date of filing : 04.06.1999

(71)Applicant : OTSUKA CHEM CO LTD
(72)Inventor : MATSUNAGA HARUE
SUZUE MASAYOSHI

(54) PRODUCTION OF FLAKY TITANATE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To produce a flaky titanate having uniform particle size of several μ m order.

SOLUTION: In this method for producing the flaky titanate expressed by a formula, $AxMy(square)zTi2-(y+z)$, (in the formula, each of A and M represents a metal having a different valency of 1-3, (square) represents a defect part of Ti and each of (x), (y) and (z) represents a positive number satisfying respectively $0 < x < 1.0$, $0 < y+z < 1.0$), the objective flaky titanate is obtained by using the oxide of a metal A, M and Ti or a compound becoming the oxide by heating as raw materials and a halide or a sulfate of an alkali metal or an alkaline earth metal as a flux and firing by heating a mixture prepared by mixing to have a weight ratio flux/raw material of 0.1-2.0.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 09.02.2000

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] 3062497

[Date of registration] 28.04.2000

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 特許公報 (B1)

(11)特許番号

特許第3062497号
(P3062497)

(45)発行日 平成12年7月10日 (2000.7.10)

(24)登録日 平成12年4月28日 (2000.4.28)

(51)Int.Cl.⁷

C 01 G 23/00

識別記号

F I

C 01 G 23/00

C

請求項の数1(全8頁)

(21)出願番号	特願平11-158086	(73)特許権者	000206901 大塚化学株式会社 大阪府大阪市中央区大手通3丁目2番27号
(22)出願日	平成11年6月4日 (1999.6.4)	(72)発明者	松永 治恵 徳島県徳島市川内町加賀須野463 大塚 化学株式会社徳島研究所内
審査請求日	平成12年2月9日 (2000.2.9)	(72)発明者	鈴江 正義 徳島県徳島市川内町加賀須野463 大塚 化学株式会社徳島研究所内
		(74)代理人	100095382 弁理士 目次 誠 (外1名)
		審査官	大工原 大二

最終頁に続く

(54)【発明の名称】薄片状チタン酸塩の製造方法

(57)【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式 $A_x M_y \square_z T_{i-2-(y+z)} O$
 (式中、A及びMは互いに異なる価数1~3の金属を示し、□はT_iの欠陥部位を示し、x、y、及びzは、それぞれ0 < x < 1.0、0 < y + z < 1.0を満たす正の数値である。) で示される薄片状チタン酸塩を製造する方法であって、
 金属A、M、及びT_iの酸化物または加熱により該酸化物となる化合物を原料とし、アルカリ金属またはアルカリ土類金属のハロゲン化物もしくは硫酸塩をラックスとして、ラックス/原料の重量比が0.1~2.0となるように混合した混合物を700~1200°Cで加熱焼成することを特徴とする薄片状チタン酸塩の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、樹脂充填剤、塗料充填剤、陽イオン交換体、イオン伝導体、触媒、摺動剤等として用いることができる薄片状チタン酸塩の製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】軽薄・短小化が求められている近年の複合材料においては、耐熱性及び機械的強度の向上を目的として、無機繊維、ウイスカ、マイカ等の板状フィラー等を、樹脂充填剤、塗料充填剤等として使用する試みが提案されている。しかしながら、繊維状物は、その形状の特異性から異方性の発現が大きく、例えば樹脂複合材として使用した場合、熱収縮及び熱膨張において大きな異方性が発現されるという問題がある。また板状物の場合、上記繊維状物

のような極端な異方性の問題は発現しないが、一般に原料が天然鉱物であるので、含有不純物量、形状及び粒度のばらつき等において問題があった。

【0003】板状のチタン酸塩を合成する方法としては、特開平5-221795号公報において、モリブデン酸アルカリ金属塩をフランクスとして用い、このフランクス中で原料化合物を加熱溶融した後、徐冷することにより板状の単結晶を析出させる製造方法が開示されている。この方法によれば、徐冷することが結晶成長の必須要件であるので、製造に長時間を要するという問題があった。また、該公報に記載された実施例からも明らかのように、この製造方法により得られる板状単結晶は数mmオーダーの比較的大きな板状物である。

【0004】また、特許第2656778号においては、層状チタン酸の層間にシリカなどの酸化物を柱としてインターパーレートした層状金属酸化物が開示されているが、ここで合成されるチタン酸化合物は、該チタン酸化合物を構成する金属元素の酸化物、炭酸塩、または硝酸塩と共に融解することにより、固相反応で多結晶体とし、これを粉碎することにより製造されている。従って、その形状及び粒度においてばらつき等を有するものであった。

【0005】本発明の目的は、形状及び粒度のばらつきが少ない薄片状チタン酸塩を、簡易な製造工程で経済的に製造することができる製造方法を提供することにある。

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明は、一般式 $A_x M_y \square_z Ti_{2-(y+z)} O_4$ (式中、A及びMは互いに異なる価数1～3の金属を示し、□はTiの欠陥部位を示し、x、y、及びzは、それぞれ $0 < x < 1.0$ 、 $0 < y + z < 1.0$ を満たす正の数値である。) で示される薄片状チタン酸塩を製造する方法であり、金属A、M及びTiの酸化物または加熱により該酸化物となる化合物を原料とし、アルカリ金属またはアルカリ土類金属のハロゲン化物もしくは硫酸塩をフランクスとして、フランクス/原料の重量比が0.2～1.3となるように混合した混合物を700～1200℃で加熱焼成することを特徴としている。

【0007】上記一般式におけるAは、価数1～3の金属であり、好ましくは、K、Rb、及びCsから選ばれる少なくとも1種である。上記一般式におけるMは、金属Aと異なる価数1～3の金属であり、好ましくは、Li、Mg、Zn、Cu、Fe、Al、Ga、Mn、及びNiから選ばれる少なくとも1種である。

【0008】上記一般式におけるxは、金属Aの組成比を示し、 $0 < x < 1.0$ を満足する数値である。上記一般式におけるy及びzは、金属Mの組成比及び欠陥部位を示す□の組成比を示し、 $0 < y + z < 1.0$ を満足する正の値である。

【0009】上記一般式から明らかのように、金属Mは、 TiO_6 八面体の結晶構造中のTiの一部と置換する。また、 TiO_6 八面体の結晶構造中のTiの一部が空サイトとなり、欠陥部位となる。本発明において製造されるチタン酸は、このように金属Mまたは□がTiの原子位置に存在することによって、 TiO_6 八面体プロックの連鎖がより長くなり、広い平面の酸化物層を形成するため、得られる結晶形体が薄片状になると考えられる。

【0010】本発明においては、上記一般式で示される薄片状チタン酸塩を製造するための原料として、金属A、M、及びTiの酸化物または加熱により該酸化物となる化合物を用いる。金属A及びMの原料としては、その酸化物、水酸化物、炭酸塩、硝酸塩、その他加熱して酸化物となる化合物が用いられる。また、これらの複合酸化物であってもよい。Tiの原料としては、酸化チタンの他、水酸化チタン、有機チタン化合物、チタン酸塩化合物から調製されたチタン酸等のように加熱により酸化チタンとなるものを用いることができる。

【0011】本発明においては、上記原料とフランクスとを混合し、これを加熱焼成することにより薄片状チタン酸塩を製造する。フランクスとしては、アルカリ金属またはアルカリ土類金属のハロゲン化物もしくは硫酸塩が用いられる。アルカリ金属及びアルカリ土類金属として、具体的には、K、Na、Li、Cs、Rb、Mg、Ba、Sr、Caが挙げられる。フランクスと原料の混合物は700～1200℃で加熱焼成されるので、フランクスとしては、1200℃以下の融点を有するものが用いられる。生成結晶の粒度制御及びコストの面からは、特にKClが好ましく使用できる。

【0012】フランクスと原料との配合割合は、フランクス/原料の重量比で、0.1～2.0である。フランクス成分が多すぎると、生産効率が悪くなり経済的でない。また原料が多すぎる場合には、得られる薄片状結晶の厚みが増し、形状も歪み、粒度も不揃いとなり、結晶同士の融着凝集が生じる傾向にある。さらに好ましい配合割合は、0.2～1.5である。

【0013】原料とフランクスとの混合方法は、均一に混合できる方法であればよく、湿式及び乾式の何れの方法も採用することができる。湿式混合方法としては、例えば原料及びフランクスを所定の組成比で水系または有機系溶媒中に分散した後、スプレードライ等の方法で、原料とフランクスの混合物の状態で調製する方法が挙げられる。また、乾式混合方法としては、乳鉢、ボールミル、ミキサー、ピンミル(自由粉碎機)などで混合する方法が挙げられる。

【0014】原料とフランクスの混合物は、700～1200℃の範囲内の温度で加熱焼成される。焼成温度が700℃未満であると、目的とする薄片状チタン酸塩を生成する反応が起こらず、1200℃を超えると、フラン

5

ックスの蒸散が激しくなり、得られる結晶の形状が均一でなくなる。反応終了後徐冷してもよいが、本発明の製造方法では、このような徐冷は薄片状チタン酸塩を得るための必須要件ではない。より好ましい焼成温度は800～1050°Cの範囲内である。

【0015】本発明の製造方法における結晶成長機構の詳細については明らかでないが、以下のように推測される。すなわち、反応生成物である結晶成分がフランクス中に溶解し、フランクスの蒸散により生じる過飽和状態によって結晶成分が析出し成長するものと考えられる。従って、フランクスの蒸散速度と過飽和による結晶析出速度のバランスが良好な温度条件において、薄片状チタン酸塩を製造することができると考えられる。

【0016】反応終了後、フランクス中の反応生成物を、水または酸やアルカリ水溶液に浸し、フランクス成分を溶解させる。必要に応じて、この際に加温してもよい。次に、濾別により結晶を分離し、水洗し乾燥した後、上記一般式で示される組成の薄片状チタン酸塩を得ることができる。

【0017】反応終了後酸性水溶液中に浸す場合には、得られた結晶中の金属カチオンAと、プロトンH⁺またはオキソニウムH₃O⁺イオンとの交換反応が生じる場合がある。さらに、同時に金属MがTiO₆八面体ブロックの結晶構造から抽出される場合がある。このような場合には、TiO₆八面体ブロックの連鎖においてTi原子の欠陥部位が生じると考えられる。

【0018】本発明によれば、薄片状のチタン酸塩を製造することができる。得られる薄片状チタン酸塩の一般的な粒子形状としては、平均長径1～100μm、平均短径0.5～100μm、平均厚み0.1～10μmが挙げられる。これらの寸法は、走査型電子顕微鏡による観察で測定することができる。また、レーザー回折式粒

6

度分布計により測定される平均粒径と、走査型電子顕微鏡により測定される平均厚みとの比（平均粒径／平均厚み）としては5～100の値が挙げられる。

【0019】本発明で製造される薄片状チタン酸塩は、レピドクロサイト類似構造を有するものである。

【0020】

【実施例】（実施例1）LiNO₃、KNO₃、TiO₂を、K:0.8、Li:0.27、Ti:1.73、O:4の化学量論比（モル比）となるような配合割合で10混合して原料とし、さらに、フランクスとしてのKClを、重量比（フランクス／原料）が0.7となるように配合して混合物とし、この混合物をアルミナ乳鉢にて十分に混合した。この混合粉末を白金ルツボ中に充填し、電気炉内において、3時間かけて室温から焼成温度である1000°Cまで昇温し、1000°Cで6時間保持し焼成した。次に、炉内で1時間で500°Cに、さらに1時間で300°C以下に冷却した後、電気炉から取り出し、自然放冷した。得られた生成物を水に浸漬し、フランクスを溶解させ、結晶を濾別分離し、水洗後に乾燥し、光沢のある結晶粉末を得た。

【0021】得られた結晶粉末を走査型電子顕微鏡により観察したところ、平均長径30μm、平均短径15μm、平均厚み2μmの薄片状結晶であった。化学分析の結果、原料の仕込みモル比に相当する化学組成の化合物であった。

【0022】（実施例2～11）原料及び原料の混合モル比、フランクス及び原料との重量比、焼成温度及び時間を、表1に示す通りとし、その他は実施例1と同様にしてチタン酸塩を得た。得られたチタン酸塩粉末の平均長径、平均短径、平均厚み及び組成を表1に示す。

【0023】

【表1】

実施例 No.	原 料 (モル比)	フ ラ ッ ク ス (TiO_2 の原 料)	焼 成 温 度 ($^{\circ}\text{C}$)	焼 成 時 間 (hrs)	平均長 径 (μm)	平均短 径 (μm)	平均厚 み (μm)	組 成
2	$\text{KNO}_3/\text{LiNO}_3/\text{TiO}_2$ (0.8)/(0.27)/(1.73)	KCl (0.7)	900	6	10	8	0.5	$\text{K}_0.4\text{Li}_{0.2}\text{Ti}_{1.7}\text{O}_4$
3	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{Li}_2\text{CO}_3/\text{TiO}_2$ (0.4)/(0.14)/(1.73)	KCl (1.0)	1100	3	50	30	3	$\text{K}_0.4\text{Li}_{0.2}\text{Ti}_{1.7}\text{O}_4$
4	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{Li}_2\text{CO}_3/\text{TiO}_2$ (0.40)/(0.14)/(1.73)	$\text{KCl}/\text{K}_2\text{SO}_4$ (0.5)/(0.5)	1000	6	20	10	1	$\text{K}_0.4\text{Li}_{0.2}\text{Ti}_{1.7}\text{O}_4$
5	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{Li}_2\text{CO}_3/\text{TiO}_2$ (0.4)/(0.14)/(1.73)	K_2SO_4 (0.8)	1200	6	60	35	4	$\text{K}_0.4\text{Li}_{0.2}\text{Ti}_{1.7}\text{O}_4$
6	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{MgO}/\text{TiO}_2$ (0.4)/(0.4)/(1.6)	KCl (0.5)	1000	6	20	8	1	$\text{K}_0.4\text{Mg}_{0.4}\text{Ti}_{1.6}\text{O}_4$
7	$\text{K}_2\text{CO}_3/\text{Fe}(\text{NO}_3)_3/\text{TiO}_2$ (0.23)/(0.58)	KCl (1.42)	1000	5	15	5	0.5	$\text{K}_0.4\text{Fe}_{0.5}\text{Ti}_{1.42}\text{O}_4$
8	$\text{Cs}_2\text{CO}_3/\text{MgO}/\text{TiO}_2$ (0.35)/(0.35)/(1.65)	CsCl (0.7)	800	6	5	3	0.2	$\text{Cs}_{0.7}\text{Mg}_{0.3}\text{Ti}_{1.65}\text{O}_4$
9	$\text{KNO}_3/\text{ZnO}/\text{TiO}_2$ (0.7)/(0.4)/(1.6)	K_2SO_4 (1.0)	1100	6	40	20	2	$\text{K}_0.7\text{Zn}_{0.4}\text{Ti}_{1.6}\text{O}_4$
10	$\text{KNO}_3/\text{Ni}(\text{NO}_3)_2/\text{TiO}_2$ (0.8)/(0.4)/(1.6)	KCl (0.8)	1050	6	25	10	0.5	$\text{K}_0.8\text{Ni}_{0.4}\text{Ti}_{1.6}\text{O}_4$
11	$\text{Cs}_2\text{CO}_3/\text{TiO}_2$ (0.5)/(2.8)	CsCl (0.5)	800	6	5	5	0.1	$\text{Cs}_{0.7}\text{Ti}_{2.8}\text{O}_4$

【0024】実施例1～3で得られた薄片状チタン酸塩粉末のレーザー回折式粒度分布計による粒度分布チャートを図1～図3に示す。実施例1～3のメジアン径は、それぞれ27 μm 、8 μm 、36 μm であった。また、走査型電子顕微鏡により測定した実施例1～3の平均厚みは、それぞれ0.5 μm 、0.3 μm 、0.7 μm であった。

【0025】図4は、実施例1で得られた薄片状チタン酸塩粉末のX線回折チャートである。このX線回折チャートから、得られたチタン酸塩結晶がレビドクロサイト類似構造を有することがわかる。

【0026】図5～図7は実施例1～3で得られた薄片状チタン酸塩粉末の電子顕微鏡写真である。これらの写真から明らかなように、本発明により得られたチタン酸

塩粉末は、粒度の揃った薄片状チタン酸塩粉末である。

【0027】(比較例1) 実施例1において、フランクスのKClを加えないこと以外は、実施例1と同様にして白色粉末を得た。

【0028】図8は、得られた粉末の走査型電子顕微鏡写真である。図8から明らかなように、得られた粉末は薄片状ではなく、直徑が10～100 μm の塊状粒子であった。

【0029】

【発明の効果】以上のように本発明によれば、粒度の揃った数 μm オーダーの薄片状チタン酸塩を簡易な製造工程で経済的にかつ効率良く製造することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】実施例1で得られた薄片状チタン酸塩粉末の粒

度分布チャート。

【図2】実施例2で得られた薄片状チタン酸塩粉末の粒度分布チャート。

【図3】実施例3で得られた薄片状チタン酸塩粉末の粒度分布チャート。

【図4】実施例1で得られた薄片状チタン酸塩粉末のX線回折チャート。

【図5】実施例1で得られた薄片状チタン酸塩粉末の走査型電子顕微鏡写真。

【図6】実施例2で得られた薄片状チタン酸塩粉末の走査型電子顕微鏡写真。

【図7】実施例3で得られた薄片状チタン酸塩粉末の走査型電子顕微鏡写真。

【図8】比較例1で得られた薄片状チタン酸塩粉末の走査型電子顕微鏡写真。

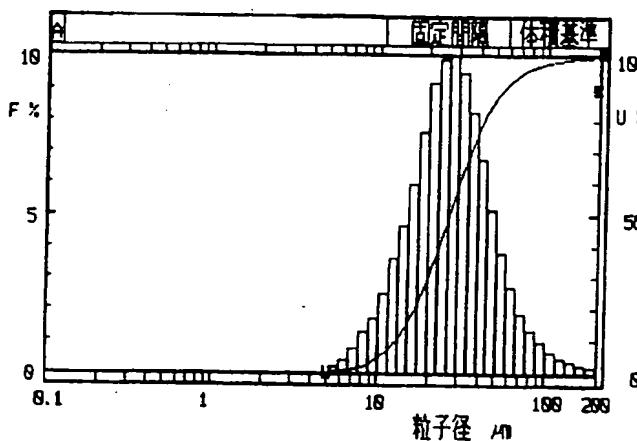
【要約】

【課題】 粒度の揃った数 μm オーダーの薄片状チタン酸塩を製造する。

【解決手段】 一般式 $A_x M_y \square_z T^{i2-(y+z)} O$ (式中、 A 及び M は互いに異なる価数 1 ~ 3 の金属を示し、 \square は T^i の欠陥部位を示し、 x 、 y 、及び x は、それぞれ $0 < x < 1$ 、 $0 < y < 1$ 、 0 を満たす正の数値である。) で示される薄片状チタン酸塩を製造する方法であり、金属 A 、 M 、及び T^i の酸化物または加熱により該酸化物となる化合物を原料とし、アルカリ金属またはアルカリ土類金属のハロゲン化物もしくは硫酸塩をフラックスとして、フラックス/原料の重量比が $0.1 \sim 2.0$ となるように混合した混合物を $700 \sim 1200^{\circ}\text{C}$ で加熱焼成することを特徴としている。

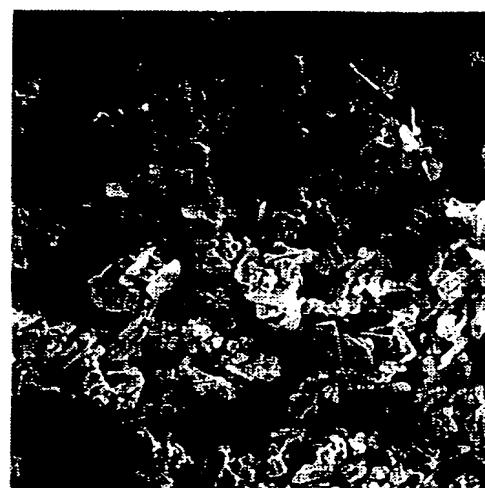
【図1】

実施例1



【図5】

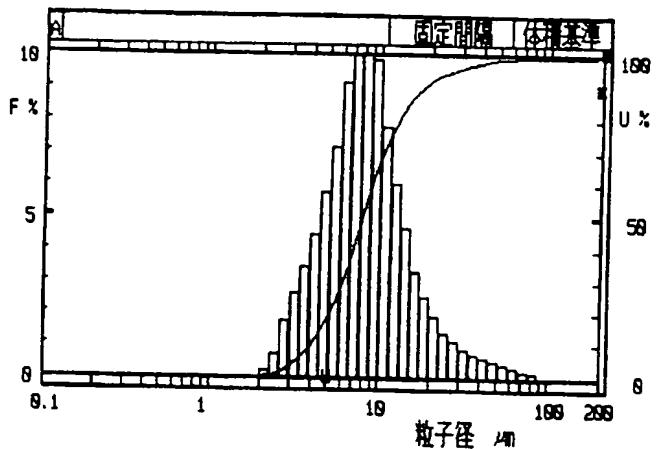
実施例1



BEST AVAILABLE COPY

【図2】

実施例2



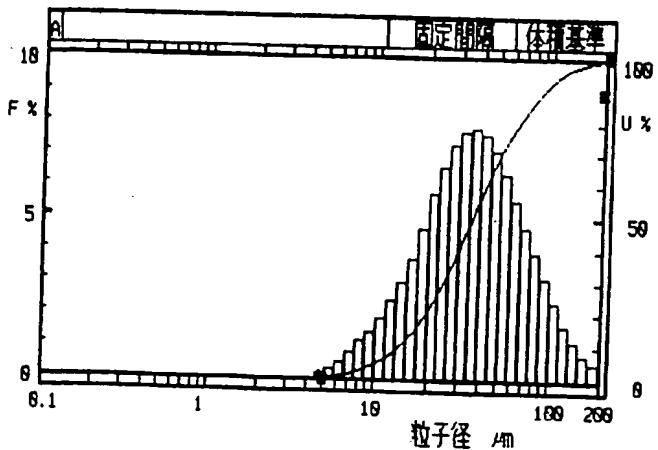
【図6】

実施例2



【図3】

実施例3



【図7】

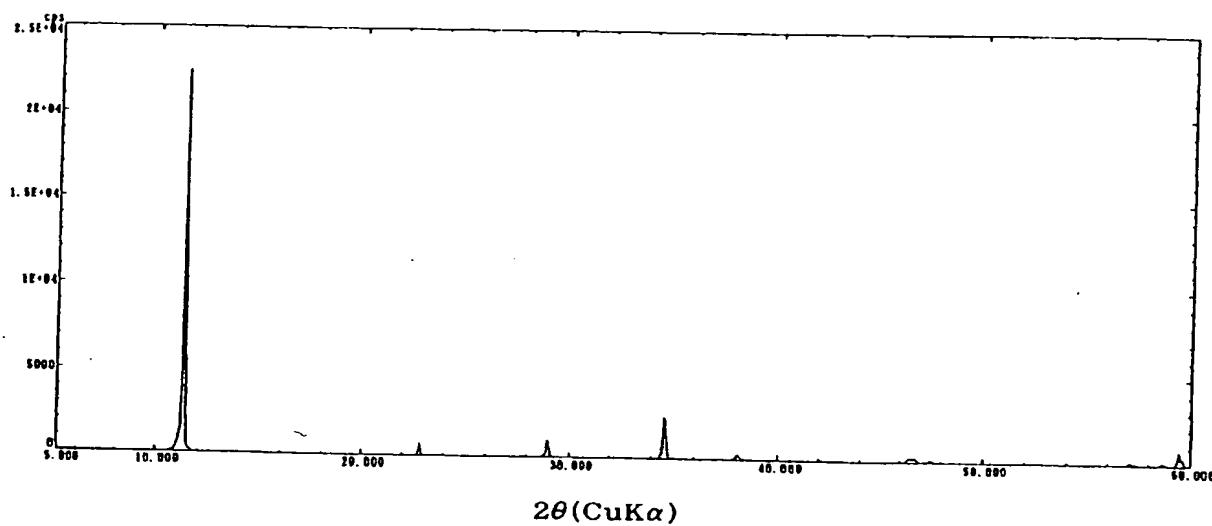
実施例3



BEST AVAILABLE COPY

【図4】

実施例1



【図8】

比較例1



BEST AVAILABLE COPY

フロントページの続き

(56)参考文献 特開 平9-59426 (JP, A)
特開 平5-170439 (JP, A)
特開 平5-229900 (JP, A)
特開 平3-137019 (JP, A)
特開 平11-92144 (JP, A)

(58)調査した分野(Int.Cl.7, DB名)
C01G 23/00
C A (S T N)